

# Boletín Tablas Atómicas - F y Q 3º E.S.O.

Completa las **tablas atómicas** y la **configuración electrónica** de las especies en **negrita**.

Especie Química	Número Atómico	Protones	Electrones	Neutrones	Número Másico	Catión o Anión	Nombre de la Especie Química
Bi	83			126			
<b>Mn<sup>+4</sup></b>			21		55		
Os <sup>+3</sup>		76		114			
<sup>132</sup> <sub>56</sub> Te <sup>-2</sup>							
Er			68		167		
<b>Se<sup>-2</sup></b>		34			79		

Especie Química	Número Atómico	Protones	Electrones	Neutrones	Número Másico	Catión o Anión	Nombre de la Especie Química
Mo			42		96		
<b>Sb<sup>-3</sup></b>				126	209		
<sup>73</sup> <sub>32</sub> Ge							
<b>Hf<sup>+4</sup></b>			68	106			
<sup>238</sup> <sub>86</sub> U <sup>+6</sup>							
Ba <sup>+2</sup>	56			81			

Especie Química	Número Atómico	Protones	Electrones	Neutrones	Número Másico	Catión o Anión	Nombre de la Especie Química
Li	3			4			
Cl <sup>-1</sup>		17			37		
<b>U</b>			92		238		
<sup>260</sup> <sub>103</sub> Lr							
C	6				13		
<b>Mg<sup>+2</sup></b>	12			12			

Especie Química	Número Atómico	Protones	Electrones	Neutrones	Número Másico	Catión o Anión	Nombre de la Especie Química
<sup>40</sup> <sub>20</sub> Ca							
<sup>184</sup> <sub>74</sub> W							
<b>Nd</b>			60		144		
Y	39			49			
N <sup>+3</sup>	7				14		
<b>Po<sup>-2</sup></b>			86	126			